

CONFÉDÉRATION SUISSE BUREAU FÉDÉRAL DE LA PROPRIÉTÉ INTELLECTUELLE

(5) Int. Cl.2: C 07 D 213/02

® CH EXPOSÉ D'INVENTION AS ® CH 561 183

(21) Numéro de la demande: 306/74

(61) Additionnel à:

62 Demande scindée de :

(2) Date de dépôt: 9. 10. 1972, 17¼ h

(33)(32)(31) Priorité:

2 -Mai (105

Brevet délivre le

15. 3. 1975

14747/72

Exposé d'invention publié le 30. 4, 1975

(54) Titre:

Procédé de préparation de l'alpha-cétoglutarate

de pyridoxal

Titulaire:

Laboratorios Made S.A., Madrid (Espagne)

(74) Mandataire:

Dr. Arnold R. Egli, Zürich

(72) Inventeur:

Cristóbal Martinez Roldan et Miguel Fernández, Madrid (Espagne)

La formule de l'alpha-cetoglutarate de pyridoxal est la sui-

Le procédé selon l'invention est caractérisé en ce qu'on fait réagir l'acide alpha-cétoglutarique avec la pyridoxal en solution dans un solvant, organique ou inorganique.

Le sel peut être utilisé comme tel, ou être dissous dans de l'eau et être neutralisé avec des bases organiques ou inorganiques, les sels doubles étant ensuite précipités.

Ci-après est décrit un exemple de réalisation de l'invention :

146,10 g (1 mol) d'acide alpha-etoglutarique sont dissous dans 300 mil d'éthanol chaud et sont ajoute's à une solution, également chaude, de 167,10 g (1 mol) de pyridoxal dans 550 mil d'éthanol. Le mélange est porté à ébultifion et, si nécessaire, filtre à cette empérature, pour éliminer le solide qui pourrait être en suspension. La solution est gardée au térigierateur et on la filtre le lendemain. Les rendements varient entre 70% et 80%, bien que l'on puisse augmenter la précipitation par addition d'éther.

La purification du produit pour analyse est menée à bien par cristallisation dans de l'éthanol.

Analyse de l'alpha-cétoglutarate de pyridoxal:

pour C13H15NO8

Calculé: C 49,84 H 4,79 N 4,47

Trouvé: C 50,26 H 5,53 N 4,27

Le produit est un solide formé de cristaux de couleur blanche. PF= 127-128°C (sans rectification). Il est soluble dans l'eau, les adecos là faible poids molèculaire (à chaud), et très peu dans les solvants à polarité faible ou nulle. Avec du chlorure ferrique, il donne une couleur rouge sang. Avec du sulfate de cuivre, il donne une couleur vert êmeraude.

Bien que la réaction ait été menée à bien au sein de divers solvants, tant organiques qu'inorganiques, on a cité comme exemple celle qui a été effectuée dans l'éthanol, car ce solvant est l'un des meilleurs.

Le titulaire estime que le produit obtenu par cette méthode est noveuu et que, vu les applications spécifiques auxquelles il est destiné, il présente les avantages suivants: grande tolérance, puissunte activité pharmacologique et solubilité facile dans l'eau.

Pharmacologie

La toxicité a été déterminée par injection intraveineuse du composé à des souris. La dose létale cinquante, calculée par la méthode de Litchfield et Wilcoxon, a donné le chiffre suivant : 18,6 mg/souris (930 mg/kg).

Ce chiffre montre une toxicité faible. Les animaux meurent en présentant des symptômes de coma acidoxique et la rapidité de l'injection est critique pour l'uniformité des résultats.

La toxicité chronique réalisée chez la souris, le rat et le lapin pour une période de six mois montre une parfaite tolérance, même à doses très élevées, du produit. On a étudié l'activité anticonvulsivante face à la β-éthyl. β.
méthyl glutarimide et on a constaté que le produit exerce une act
vité protectrice. Le résultat est significatif en analyse statistique.

Le produit agit aussi comme anticonvulsivant vis-à-vis de la

5 thiosemicarbacide.

Les souris de vingt-cinq jours soumises pendant 60 jours à un traitement avec le produit ont pris du poids par maport à des ris-temoins. Cette augmentation apparait sur la courbe pondier à partir du 8° au 10° jour. La différence de poids entre les souit, variatées par le produit et les souits-étemoins est très significative variatées par le produit et les souits-étemoins est très significative

Sur des animaux endormis au pentobarbital, le produit agit pour les réveillet, écourtant le temps effectif cinquante du me manière significative. La méthode employée pour établir la comparaison est celle de J.T. Litchfield, modifiee. Si l'on enregistre la De ression artérielle d'un chat anesthésié, on observe une légère de, vation de la pression quand on administre le produit par voie endoveineux.

Grâce à des tests chimiques, le produit a montré les indications thérapeutiques suivantes:

Altérations du caractère, du langage et de la conduite. Difficulté d'apprentissage, de capitation et retards scolaires. Fatigue psychophysique, neurasténie, névrose, les produits agissant, de façon générale, pour augmenter le rendement intellectuel.

Troubles psychomoleurs (retards locomoteurs, etc.). Anorest psychogene. Maladies convulsives: Prophylasie prienaestheisique guerison après anesthèsie. Intoxications diverses avec atteinte du système nerveux central. Etas d'obmibiliation, és utpueur et comas à étiologie variée (métaboliques, toxiques, traumatiques, métangoencheadiques et comas dus à des accident vasculaires). De Etas de vertiges. Nausées et vomissements. Alcoolisme aigue et chronique. Hépatites et cirrbose.

REVENDICATION I

Procéde de préparation de l'alpha-cétoglutarate de pyridoxal de formule

caractérisé en ce qu'on fait réagir l'acide alpha-cétoglutarique so avec la pyridoxal en solution dans un solvant organique ou inorganique.

SOUS-REVENDICATIONS

 Procédé conformément à la revendication 1, caractérisé en ce qu'on laisse refroidir ou qu'on concentre la solution pour faciliter la cristallisation du produit obtenu.

 Procedé conformément à la revendication 1 ou la sousrevendication 1, caractérisé en ce qu'on précipite le produit formé par l'addition d'un précipitant adéquat,

 Procédé conformément à la revendication I ou la sousrevendication I, caractérisé en ce que le solvant est l'éthanol.

REVENDICATION II

L'alpha-cétoglutarate de pyridoxal obtenue par le procédé conformément à la revendication I.